



Subsector: QUÍMICA  
Profesora: Marlene Saavedra Sebald  
Primero Enseñanza Media

## GUÍA DE LA ESTRUCTURA INTERNA DE LOS ÁTOMOS

**OBJETIVOS: 1.- RECONOCER LA ESTRUCTURA INTERNA DEL ÁTOMO Y LOS CONCEPTOS DE ION, CATION Y ANION  
2.- DETERMINAR LAS PARTICULAS SUBATÓMICA DE UN ÁTOMO NEUTRO, CATION Y ANION.**

**INSTRUCCIONES:** ANOTE esta guía en su cuaderno. LEAN CUIDADOSAMENTE SU GUÍA ANTES DE CONTESTAR. Pregunte si tiene dudas

**I.- REALIZA UNA REPRESENTACIÓN DEL ÁTOMO E IDENTIFICA EN ÉL: NÚCLEO ATÓMICO, CORTEZA, PROTONES, NEUTRONES Y ELECTRONES.**

**II.- PREGUNTAS DE DESARROLLO → DOMINIO CONCEPTUAL → CONOCER**

**1.- ¿Qué es el átomo?**

2.- Nombre las partículas subatómicas.

3.- Complete la siguiente tabla.

Partículas subatómica	Características
1.-	
2.-	
3.-	

4.- ¿Qué partículas se encuentran en igual cantidad en los átomos neutros?

5.- ¿Qué partículas se encuentran en igual cantidad en los elementos químicos formados por átomos del mismo tipo?

6.- ¿Según el número de qué partículas se ordenan los elementos en la tabla periódica?

7.- ¿Qué partículas son las que intervienen en la formación de enlaces químicos?

8.- Confecciona un cuadro comparativo entre **átomo neutro e ión** en donde estableces claramente sus diferencias.

9.- ¿Cómo se le llama al tipo de materia que posee una composición definida e invariable de elementos?

7.- ¿Cómo se determina el número de electrones en un átomo neutro, catión y anión?

8.- Calcula los electrones para los siguientes iones y átomos neutros:

TABLA DE DATOS:

IONES	NÚMERO ATÓMICO (Z)	NÚMERO MÁSSICO (A)	Tipo de átomo
Fe <sup>+3</sup>	26	56	
Mn <sup>+7</sup>	25	55	
C <sup>-4</sup>	6	12	
N <sup>-5</sup>	7	14	
Ba	56	137	
As <sup>-3</sup>	33	75	
N <sup>-3</sup>	7	14	
Ca	20	40	
Ge	32	73	
Co <sup>+3</sup>	27	59	
Mn <sup>+7</sup>	25	55	

